

三笔牵夫

フリガナ 発明の名称

强明者在居在玄

77.344; 61.11449 尼崎市元英町/-25

特許出顧人

東京都千代田区有楽町/丁目5番地 本 油



19 日本国特許庁

公開特許公報

⑪特開昭

49-100224

43公開日

昭49.(1974)921

②特願昭

48 -11700

②出願日

昭48.(1973)/.29

審査請求

朱髓朱

(全5頁)

庁内整理番号

50日本分類

do Fo7/. 2/3 30. F371. 13 30 F91 13 (9) 894 L#2

- 特許職求の範囲

ただしRは炭素数6~22の脂肪族炭化水素基。 R.比水素原子を尤はメテル書。 R.はメテル書をた : エチル苦,凡はメナル苗,エチル苦またはペンジ ル苦で、四は0 または1~5の整数、1は1~5 の整数, まはハロゲンで示す化合物を有効成分と" して含有することを特徴とする殺菌・殺かび剤。 5. 発明の詳細な説明

本発明はエーテル結合を有するカチオン性化 合物を用いる殺菌・殺かび剤に関する。

用水、廃水ならびに製造工程水など水を使用す るブラントにおいて,スライム,スケールまたは 葉類などが生成付着する。例えば水は冷却, 洗浄,

羅度興整。水蒸気発生せたは製紙工程などに多量 に使われるが、装置を腐食し有機・無機質、飲生 物。藻類などの異物が付着繁殖して設備の稼動を 横ない製品の品質を低下することが多い。とのた め水に塩素化合物。銅または水銀化合物等の毒物 を加えて水と接する装置や製品の汚染を防止した が、生物毒性強く使用困難であり、とれに代えて アルキルジメテルペンジルアンモニウム塩のより なペンザルコニウム塩あるいはアルキルトリメナ ルアンモニウム塩などの第4級アンモニウム塩な どの第4級アンモニウム塩を用いると、それの水 系符に冷却塔や水処理設備等水がはけしく提弁さ れるところで起抱し同時に好気性菌類に対する殺 萬性を低下し、かつ商が安定で輸送パイプの圧挺 抗を上昇しあるいは、他が堆積して作業に支障を 来す不利があつた。

本発明は次式 (R-0- (CH₂ · CHO)_m (CH₂) n

BEST AVAILABLE COPY

ただしRは炭素数6~22の脂肪族炭化水素基。 Riは水素原子またはメテル基。Rzはメテル基また。 はエテル基。Rsはメテル基。エテル基またはペン ジル基で。Bは1または1~5の整数。Bは1~ 5の整数でまはハロゲンで示す化合物を有効成分 として含有することを特徴とする数菌・敷かび剤 で低泡性のりた敷菌・敷かび性にすぐれたこの種 の薬剤を有利に提供することを目的とする。

(I)式化合物において皿が2~5のときはRiは水 米原子、メチル基あるいは両者混合物でもよい。

前記一般式(I)化合物は次のように製造する。 m = 0 のときはR O B を原料とし、m が 1 以上ではR O H K エチレンオキシドまたはプロビレンオ キシドの付加物を用いる。

n = 1 の場合を例示する。ただしR_Iは R-O-(CH₂-CH-O)_mH を示す。 | R

 $R_fOH+ECHO+ECL \longrightarrow R_fOCE_2CL+H_2O$

ども用いられる。

本発明の楽剤は殺菌、殺かび力に予れ、スライム付着防止性を有し、水に添加すれば装置、製品などの汚染を防止する。

殺菌・殺が成別は水溶液としてまたは、有根溶剤 例えば脂肪族アルコール、ケトン、炭化水素ある いはバラフィンなどと混合して被処理水に添加す る。脂肪族アルコールには炭素数1~18の直鎖 アルコール、炭素数1~22の分枝アルコール、 天然または合成アルコールがある。

本発明裏剤の有効成分として(1)式化合物の1種または2種以上の混合物が用いられ、また界面活性剤例えばペンザルコニウム塩、あるいはアルキルトリメチルアンモニウム塩などのカチオン活性剤と混合使用されるが、(1)式化合物の50多以上含有となったが違ましく、また60多以上含有い。従来品のように発泡性がないから取扱いに有利で装置・設備の管理が容易となり必要に応じ界面活

特開昭49— 100224(2)

$$R_f \text{ OCH }_2 \text{CL+HN} \left\langle \begin{array}{c} R_2 \\ R_2 \end{array} \right\rangle R_f \text{ OCH }_2 N \left\langle \begin{array}{c} R_2 \\ R_2 \end{array} \right\rangle + \text{HCL} \quad (II)$$

ュー 2 の場合

R OH+Na ---- R OHa

$$R_{2}ON_{a}+CLCH_{2}CH_{2}K_{2}K_{R_{2}}\xrightarrow{R_{2}}R_{2}OCH_{2}CH_{2}K_{R_{2}}\xrightarrow{R_{2}}+NaCL$$

ュー 3 の場合

R,OH+CH, =CHCH-R,OCH, CH, CH

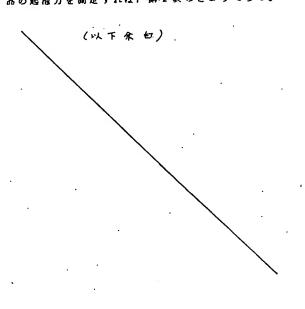
 $\begin{array}{c} \text{H}_2 + \text{M1} \\ \text{R}_1 \text{OCH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \\ \\ \text{R}_1 \text{OCH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{MH}_2 + 2 \text{HCOOH} + 2 \text{HCHO} \end{array}$

→R_IOCH₂CH₂CH₂CH₂N CH₃ +2CO₂+2H₂O M 反応生成物(引ないし) は 4 級化剤の塩化メチル, 塩化 エテル i たは塩化ペンジルで第 4 級アンモニ ウム塩となしりる。

ROHは炭素数 6 ないし 2 2 のアルコールで、 例えばヘキシルアルコール、ドデシルアルコール、 ステアリルアルコール、セチルアルコールあるい はオキソアルコール、チーグラーアルコール な

性剤,防痹剤,酸草剤などと混合使用しても遵支 えない。

次に本発明の実施例を示す。 実施例 1 第 1 張における(I)式化合物および従来 品の起泡力を測定すれば、第 2 表のとおりである。



BEST AVAILABLE COPY

特別昭49-- 100224(3)

	# .	1	1	民		•	
· · · · ·	原料アルコール		R,			4- 1 -	
~	R O H	I R-C	7+ CH ₂	CBO + ROC			
	n-0,8,50B		3	- N1	R ₂	4702	
. 2	n-0;2H250H		. 5	, H	7,72	-702	Br
3	1 -01383808	! : 3	į. •	ء بم جو نو ^ا			04
				B			02
: -	00		3	}	:	エテル	,
	C7~C10#477A3~A	_		В		i	
		5.	2	B	372	352	Br
. ,	0,~0,, #+yTA3-A	0	3.	. В		עניעד	02
. 8	_	1 1	2.	Н.	•	ベンジル	•
9	011オキソアルコール	0	3	В	•	•	.*
10		٥.	3	J. 9 A	•	2 7 20	•
! 11	012~015#+77~=~~	2	1	日とメテル	•	שטעא	•
1 2		. 1	5	. #	•	•	Br
1 3	47743-4	1	3	н	192	, ;	04.
1 4	•	1	5	1 5 2	エテル	エテル	•
15		8	.1	н	* +~	1 7 2	• .
16	牛脂アルコール	2	1	Н	•	150	• :
17	•	0	1	н	•	ペンジル	OL
1 8	混合試験	(
19	•	(飲料成8+成23(70:30))					
20	•	(#13+#22(80:20))					
2 1	* (£7+£24'(70:30))						
2 2	22 ヤンアルヤルジメテルペンジルアンモニウムグロリド						
2 3	ナトラデシルジメナルペンジルアンモニウムタロリド						
2 4	+VTN+N193+NTV=A9A9B9Y						
2.5	25~午前アルキルトリメテルアンモニウムタロリド						

	·				
	超過 (mm) (機度50PPm)		紀市高(mm)(養皮50PPm)		
	直 袋	5 分 使	童 養	5 分 经	
. 1	0 .	; = =	0	-	
2	8	0	1 4	. 0	
5	5	0	7 -	. 0	
4	1	0.	5	. 0	
5	o.	! · _	0	! -	
6 1	. 0	-	0	.	
7	0 ·	_	5 .	О	
8	0	-	. 5	i	
9	4		1 3	į ,o	
10	· 2	0	11	0	
11:	٠ 6	0	8	. 0	
1 2 ;	4	. 0	8	0 .	
1 3	9	0 .	1.4	·	
14:	8 .	. 0	11 .	0 .	
15	, 2	0	7		
16'	7	0	1.4	0	
1 7	. 11	0	1.8	!1	
1 8	2	0	7	0	
19:	5 ,	0	8	0	
2 0	10	0	1 6	0	
2 1	6	0	9	0.	
2 2	4 2	39	7 6	. 66	
2 5	3,8	20	6 1	5 4	
2 4	3 1	2 5	5 8	4 2	
2 5	5.3	4 9	7 2	6.8	

起他力の例定はロスマイルス法で、溶液機度は 水溶液で30ppmと50ppmとし程度40で で行つた。

実施例 2.

細菌 2 種

ンエ エセーリテア コリ Es&herichia coli

スタヒロコカス *Tウレ*Tス Staphylococcus aureus

に対する殺害力試験結果を示す。

試験方法。希釈された殺菌液を 5 m L 試験管にとり、 細菌を 2 4 時間前培養した液を 0.5 m L 加えてよく 混合し 2 5 , 5 , 1 0 , 1 5 分間静置し反応させ た後, 1 0 m LO 本培養液を入れた試験管に 1 白金 耳の量を接種し 4 8 時間本培養を試験管摄とり機 を用いて行なつた。 4 8 時間後の生宵状態を観察 して殺菌有効機定 (P P m) を求めた。本培養液, 前培養液は次の組成のものを用いた。

ペプトン Peptone

2 9

/ルコース Glucose

0.5 %

タウロコレート ーナトリウム塩 (Taurocholate-Na salt 0.5 多

E. Coliの場合のみ)

培地のPHは65とじた。

第3表 細菌に対する殺菌有効機度

世	Escherichia Coli	Staphylococcus aureus
2	120	0. 5
7	290	5 .
9	150	0. 5
1 2	150	3
1 3	2 0 .0	3
22*	250	5
2 4 *	500,0	2 0

試料点は表 1 に単する。

*公知教菌剂

第3夜に示す如く本発明品は有効な政商力を有することが明らかである。特に⇒8. aureus に対し

BEST AVAILABLE COPY



特別昭49- 100224(4)

ては特に強い収費力を有する。

字放例 3

酵母2種

サッカロマイセス セレビシア Saccharomyces corevisiae

ジゴサッカロマイセス ソーヤ Sygosaccharomyces Soja

に対する教育力試験結果を示す。試験方法は実施 例 2 と同様であるが培地は次の組成を用いた。

Glucose ·	5.	0	*	
Peptone	. a	2	≸.	
1-x+ x0x+50+ Yeast ext.	. 0	1	\$	
KH 2PO 4	O.	2	۶.	
(HH 4) 2 HPO 4 .	٠.	2	*	
Mg80 ₄	Q.	1	96	
PHは40とした。				

第4表 酵母に対する殺菌有効機度

以	Saccharomyck corevisiae	Zygosaccharomyces soja
. 2	1 5 0	5.0
7.	200	1 0 0
9	1 5 0	180
1 2	180	8 0
1 3	1 5 0	. 80
2 2*	200	100
2 4*	500	2 5 0

試料点は表1 に単す

*公知の殺菌剤

本発明品は、酵母類に対しても非常に強い殺菌

力を有している。

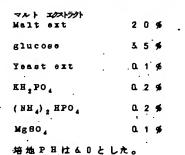
事施例 4

カビ2種。

ペル アスパラギラス フルパス Aspergillus fluvus

リンパス ジャパニカス Rhisopus Javanicus 331

に対する殺菌力試験結果を示す。試験方法は実 施例2と同じであるが、培地は次の組成を用いた。 教力を力も本発明品は良く効くことが明らかで ある。



喪4 カビに対する殺カビ有効機度

対対点	Aspergillus fluve	Rhizopus javanicus
2	500	4.0
7	. 800	100
9	700	6.0
1 2	. ė o o	80
1 3	1000	100
22*	1500	120
24*	7 1 5 0 0	71000
以料 4	は投1に単する	

*公知の殺菌剤

京京都有人的区域和第一丁明正的地 特許出願人 (434) 自本治照株式会社 , RAMMUNE 才才 (2) 第2 前記以外の発明者

.5

金明省证所氏名

こと/パヤンナルオイヴ シラ イン ジュンバナ 西宮市鳴尾町 ユー/3ー/4 白石 純一

. 尼崎市元浜町ノー2.5 和 田 豊